18.12.03

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年11月20日

出 願 番 号 Application Number:

特願2002-336051

[ST. 10/C]:

[JP2002-336051]

出 願 人 Applicant(s):

新日本製鐵株式会社

RECEIVED 12 FEB 2004

WIPO PCT

PRIORITY DOCUMENT SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 1月29日



【書類名】

特許願

【整理番号】

NS00358

【提出日】

平成14年11月20日

【あて先】

特許庁長官 太田 信一郎 殿

【国際特許分類】

B21C 37/02

B32B 3/12

【発明者】

【住所又は居所】

富津市新富20-1 新日本製鐵株式会社 技術開発本

部内

【氏名】

田村 元紀

【発明者】

【住所又は居所】

富津市新富20-1 新日本製鐵株式会社 技術開発本

部内

【氏名】

稲熊 徹

【発明者】

【住所又は居所】

富津市新富20-1 新日本製鐵株式会社 技術開発本

部内

【氏名】

坂本 広明

【発明者】

【住所又は居所】 富津市新富20-1 新日本製鐵株式会社 技術開発本

部内

【氏名】

紺谷 省吾

【特許出願人】

【識別番号】

000006655

【氏名又は名称】

新日本製鐵株式会社

【代理人】

【識別番号】

100107892

【弁理士】

【氏名又は名称】 内藤 俊太

ページ: 2/E

【選任した代理人】

【識別番号】 100105441

【弁理士】

【氏名又は名称】 田中 久喬

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 089005

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 金属箔および金属ハニカム体

【特許請求の範囲】

【請求項1】 外層と内層の2層、あるいは外層、内層、外層の少なくとも3層から構成される複層構造の金属箔であって、内層はCr:15.0~25.0質量%、Al:0.5~8.0質量%を含むステンレス鋼であり、外層はAl:40質量%以上、Fe:1質量%以上を含む金属層であることを特徴とする金属箔。

【請求項2】 前記内層がさらに、C:0.01質量%以下、Ti:0.0 2~0.10質量%、REM:0.07~0.107質量%であるステンレス鋼 とすることを特徴とする請求項1に記載の金属箔。

【請求項3】 外層のさらに外側に、最外層としてFe:20質量%以上を含む金属膜を有することを特徴とする請求項1又は2に記載の金属箔。

【請求項4】 表面の酸化膜厚が1.0μm以下であることを特徴とする請求項1乃至3のいずれかに記載の金属箔。

【請求項 5 】 金属箔の厚さが $10\sim60\mu$ mであり、外層の厚さが金属箔全体の厚さの $1/50\sim1/5$ であることを特徴とする請求項 1 乃至 4 のいずれかに記載の金属箔。

【請求項6】 外層、内層、外層の少なくとも3層から構成される複層構造の金属箔であって、前記外層が、Ca、Sr、Y、Zr、Ba、La、Mg、Ce、Hf、又はTaの1種又は2種以上を含有することを特徴とする請求項1乃至5のいずれかに記載の金属箔。

【請求項7】 請求項1乃至6のいずれかに記載の金属箔からなる波箔と平 箔、あるいは波箔同士を交互に積層して構成されてなる金属ハニカム体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、ガスや溶液中の有害成分を除去、低減するフィルター、触媒担体あるいは燃料電池用改質器等の、高温で耐酸化性が必要とされる金属ハニカム体に



[0002]

【従来の技術】

ステンレスやチタン等の金属箔は、加工性に優れ、軽量かつ高強度、また耐食性も兼ね備えているので、産業機械、建材、電子機器部品等多くの分野で適用されている。最近では金属箔でハニカム形状に加工することで比表面積を増し、環境浄化用フィルターや、排ガス浄化担体(メタル担体)にも使用されている。さらに用途の多様化、高度化にともなって、金属箔表面の高機能化が検討されている。

[0003]

例えば、自動車の排ガス浄化用触媒担体では、金属箔担体としてはCr:20質量%、Al:5質量%程度を含有するフェライト系ステンレス鋼(例えばYUS205M1)箔が使用される。この金属箔の場合、高温の排気ガス雰囲気中において、金属箔中のAlが酸化しアルミナ(Al_2O_3)が形成され、金属箔中のAlが消費される。Alが枯渇すると金属箔中のCrが酸化し、クロム酸化物や鉄クロム酸化物が金属箔表面にに形成され、これら酸化物に被覆されることによって金属箔は耐酸化性を具備する。

[0004]

金属箔中のA 1 が枯渇した後、クロム酸化物や鉄クロム酸化物の生成過程で、 金属箔の変形や酸化物の脱離が頻繁に発生し、担体としての機能を維持できなく なることがある。また、原因は必ずしも明らかになっていないが、酸化物の生成 が不均一になる場合があり、局所的に異常に酸化物が成長するとそこを基点に箔 が破断する場合があり、耐酸化性を均一に向上させることは重要視されるように なってきた。

[0005]

触媒担体を通過する排ガスの圧力損失を抑え、浄化効率を上げるために金属箔の厚さを薄くする傾向にあり、最近では60μm以下の厚さを有する金属箔が使われ始めている。

[0006]

金属箔中のA1の枯渇を防止し触媒担体の耐久時間を延ばすためには、箔中のA1含有量を増やすことが効果的である。特に、金属箔の厚さが薄くなるほど、箔中のA1濃度を増大してA1の絶対量を確保することが必要となる。ただし、ステンレス鋼中のA1量が B1分質量%を超えると特殊な加工工程が必要となり、さらに B1の質量%を超えると加工性が著しく悪化し、箔圧延が困難になる。特に、板厚が B1のμ m以下となるステンレス鋼箔では、A1量が B1の質量%を超えた材料は、加工性の点から量産が困難であり、仮に箔圧延はできたとしても波板に加工するとクラックが多発し、ハニカム体を形成することが困難であった。

[0007]

特許文献1においては、A1量が6.0%以下のステンレス鋼板表面にA1めっきを施し、箔圧延し、この箔を用いてハニカム体を形成し、次いで非酸化性雰囲気中で加熱処理を行う排ガス浄化用触媒の製造法が開示されている。鋼板段階ではA1量が6.0%以下なので冷間圧延やハニカム加工が可能であり、その後に非酸化性雰囲気中で加熱処理することにより、めっきしたA1を積極的に鋼板中に固溶させ、耐酸化性を得るために必要なA1量を確保している。

[0008]

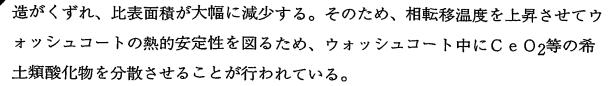
ハニカム体の箔表面にはウォッシュコート層(γ -A 1 2 O 3)を形成し、その後に貴金属触媒を担持して触媒担体とする。このウォッシュコートのメタル担体への担持性と高温安定性は、触媒浄化性能を維持向上させる上で重要であり、現状はいくつかの処理を組み合わせて対応している。

[0009]

コーディエライト等のセラミック担体に比べ、メタル担体のステンレス鋼箔表面とウォッシュコート液との間では濡れ性が悪く、そのためウォッシュコートの 担持性が十分ではないので、界面活性剤等を用いて予備処理を行う必要がある。

[0010]

ウォッシュコートの高温安定性は、高温でも比表面積($0.5\sim40\mu$ mのミクロポアにより比表面積 $80\sim160$ m²/g程度)を維持し反応効率を上げるために重要である。ウォッシュコートに用いられる $\gamma-A1_2O_3$ は、約900 から相転移を起こし $\alpha-A1_2O_3$ に変化する。この際、ミクロポアによる細孔構



[0011]

さらに、ウォッシュコートは酸素を吸着して触媒作用を補う助触媒の働きも重要であり、これにも C e O2が効果的であるため、多量に加えられる場合が多い

[0012]

【特許文献1】

特公平4-51225号公報

[0013]

【発明が解決しようとする課題】

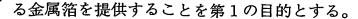
メタル担体の製造においては、ステンレス鋼箔製の平箔と波箔とを交互に巻き回し、あるいは積層させてハニカム体形状とした後、平箔と波箔との接触部をろう付けによって接合する。そのため、ハニカム体形成後あるいはハニカム体形成前のステンレス鋼箔表面に口ウ材を塗布し、ハニカム体を高温に加熱することによって口ウ材を溶融して箔接触部の口ウ接合を行う。

[0014]

特許文献1に記載されたような、ステンレス鋼箔の表面にA1を被覆した金属箔を用いてハニカム体を形成する場合、ハニカム体形成後において、箔表面のA1をステンレス鋼中に拡散するための高温熱処理、あるいは上記ロウ接合のための高温熱処理において、箔表面のA1が蒸発ロスし、ステンレス鋼中のA1含有量を十分に増大させることができないことがある。また、ロウ接合のための昇温時にステンレス鋼箔表面のA1とロウ材とがロウ接合前に反応し、高融点の金属間化合物を生成し、ロウ接合部の接合性が劣化することがある。

[0015]

本発明は、A 1 含有量が高く耐酸化性の優れたハニカム体を製造するために使用することのできる金属箔であって、ハニカム体形成時の高温熱処理に起こるA 1 蒸発ロスを防ぎ、さらにハニカム体のロウ接合部の劣化を防止することのでき



[0016]

メタル担体において、ウォッシュコートとの濡れ性の良好な金属箔を用いることができれば、界面活性剤等を用いた予備処理を行わなくてもウォッシュコートの担持性が良好となるので好ましい。また、メタル担体を構成する金属箔そのものがウォッシュコートの高温安定性や酸素貯蔵効果を改善する能力を有していれば、ウォッシュコート中に CeO_2 等の希土類酸化物を分散させる必要がなくなるので好ましい。現状では、ステンレス鋼箔中に含有して箔の加工性や耐食性向上に大きな効果を有するCrやNi等の重金属が、酸素貯蔵効果を有するものの $\gamma-A1_2O_3$ の α 転移を促進する場合があり、Cr やNi を大量に添加することによっては改善が難しい。

[0017]

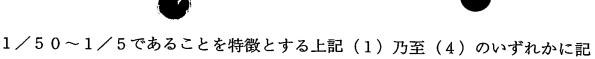
本発明は、ウォッシュコートの担持性、高温安定性、酸素貯蔵効果に有効な金 属箔を提供することを第2の目的とする。

[0018]

【課題を解決するための手段】

即ち、本発明の要旨とするところは以下の通りである。

- (1) 外層と内層の2層、あるいは外層、内層、外層の少なくとも3層から構成される複層構造の金属箔であって、内層はCr:15.0~25.0質量%、Al:0.5~8.0質量%を含むステンレス鋼であり、外層はAl:40質量%以上、Fe:1質量%以上を含む金属層であることを特徴とする金属箔。
- (2) 前記内層がさらに、C:0.01質量%以下、Ti:0.02~0.10 質量%、REM:0.07~0.107質量%であるステンレス鋼とすることを 特徴とする上記(1)に記載の金属箔。
- (3)外層のさらに外側に、最外層としてFe:20質量%以上を含む金属膜を有することを特徴とする上記(1)又は(2)に記載の金属箔。
 - (4)表面の酸化膜厚が1.0μm以下であることを特徴とする上記(1)乃至
 - (3) のいずれかに記載の金属箔。
 - (5) 金属箔の厚さが $10\sim60\mu$ mであり、外層の厚さが金属箔全体の厚さの



- (6) 外層、内層、外層の少なくとも3層から構成される複層構造の金属箔であって、前記外層が、Ca、Sr、Y、Zr、Ba、La、Mg、Ce、Hf、又はTaの1種又は2種以上を含有することを特徴とする上記(1)乃至(5)のいずれかに記載の金属箔。
- (7)上記(1)乃至(6)のいずれかに記載の金属箔からなる波箔と平箔、あるいは波箔同士を交互に積層して構成されてなる金属ハニカム体。

[0019]

載の金属箔。

【発明の実施の形態】

まず、第1の目的を達成するための本発明について説明する。

[0020]

本発明は、外層と内層の 2 層、あるいは外層、内層、外層の少なくとも 3 層から構成される複層構造の金属箔であって、内層は C r : 1 5. 0 \sim 2 5. 0 質量%、A 1 : 0 . 5 \sim 8. 0 質量%を含むステンレス鋼であり、外層は A 1 : 4 0 質量%以上、F e : 1 質量%以上を含む金属層である。

[0021]

従来の、例えば特許文献1に記載されたような、表面にA1膜を有する金属箔を用いてメタル担体を形成しようとしたとき、箔表面のA1をステンレス鋼中に拡散するための高温熱処理、ロウ接合のための高温熱処理、触媒担体として使用する高温雰囲気において、箔表面のA1が蒸発ロスする。

[0022]

外層の金属層は、金属膜であってもよく、外層の金属膜がA1:40質量%以上含むA1基金属膜であって、その金属膜がFe:1質量%以上を含有する場合、それによって加工中あるいは触媒担体として使用中の高温雰囲気においてA1の蒸発ロスを防止することができる。また、金属膜がFe:1質量%以上を含有することにより、ロウ材とA1との反応を防止し、Ni-A1合金等の高融点金属間化合物の生成を抑制するので、接合部の健全性を確保することが可能になる。これは例えばロウ材としてNi基合金を使用しステンレス鋼を接合する場合、

Ni-Fe合金は $1450\sim1550$ ℃で溶融するため接合されやすいのに対し、Ni-Al合金は1600℃以上の融点をもち、これが形成されると従来の口ウ付け接合温度ではステンレス鋼に濡れることができないので接合不良となる。金属膜中のFe含有量は、5質量%以上とすると好ましい。10質量%以上とするとより好ましい。20質量%以上とするとさらに好ましい。金属膜中のFe含有量が増大するほど、高温熱処理中における金属膜からのA1蒸発が抑制され、またロウ材とA1との高融点金属間化合物生成反応も低減することができる。

[0023]

外層を構成する金属層のA 1 含有量を 4 0 質量%以上とするのは、これによって拡散熱処理時に内層のステンレス鋼中にA 1 を十分に供給することが可能になるからである。

[0024]

本発明の複層構造の金属箔は、外層と内層の2層、あるいは外層、内層、外層の少なくとも3層から構成される。外層から内層へのA1の拡散を円滑に行うためには、内層の両面を外層で被覆した3層構造が有利である。ただし、外層と内層の2層構造とすれば、外層を被覆する工程を半減することができ、処理工程が簡略化できるので好ましい場合がある。

[0025]

外層の厚さは、金属箔全体の厚さの1/50~1/5とすると好ましい。1/50より薄いと、外層から内層へのA1供給量が不足し、金属箔をハニカム体として使用した際の耐酸化性の向上効果が不足することがある。また、1/5より厚いと、金属箔のA1量が多くなりすぎ、加工中または使用中の高温度でA1が金属箔中を拡散する際に体積変化による変形が著しく、正常なハニカム体形状が維持できなくなることがある。また、靭性が劣り、外力で容易にクラックが発生することになるので好ましくない。

[0026]

金属箔の内層は $Cr:15.0\sim25.0$ 質量%、 $Al:0.5\sim8.0$ 質量%を含むステンレス鋼である。 $Cr:15.0\sim25.0$ 質量%を含有させるのは、これによって良好な耐酸化性を実現することができるためである。

[002,7]

内層のA1含有量を0.5質量%以上とするのは、基材の酸化抵抗を良くするためである。A1含有量は4.5質量%以上であると好ましい。また、内層のA1含有量を8.0質量%以下とするのは、箔圧延を行い、さらに箔にコルゲート加工を施すに際して加工性を確保するためである。

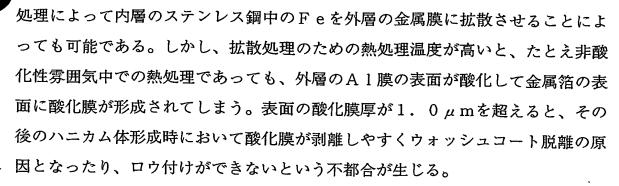
[0028]

金属箔の内層が、C:0.01質量%以下、Ti:0.02~0.10質量%、REM:0.07~0.107質量%であるステンレス鋼とするとより好ましい。C:0.01質量%以下とするのは、靭性に富む材料を得るためである。金属箔の靭性を確保するために、Ti:0.02質量%以上含有すると好ましいが、0.10質量%を超えると金属箔の耐酸化性に悪影響を及ぼすので、この値を上限とした。熱間割れの原因となるので、REMは0.107質量%を上限とするが、耐酸化性向上にREM0.07質量%以上含有することが好ましい。

[0029]

[0030]

本発明のように、外層のAl含有金属膜中にFeを1質量%以上含有させるためには、ステンレス鋼内層の表面にFeを含有しないAl膜を被着し、その後熱



[0031]

[0032]

本発明の金属箔からなる平箔や波箔を巻き回し、あるいは積層することによってハニカム体を形成し、金属箔の接触部にロウ材を塗布した後、ロウ接合のためにハニカム体に高温熱処理を施す。このとき熱処理前であって金属箔の表面酸化膜厚が 1.0μ m以下の段階において金属箔の表面にはロウ材が塗布されており、また外層中には元から Fe:1% 以上を含有しているので、良好なロウ接合を行うことが可能である。

[0033]

既にハニカム体のロウ接合が完了し、大気中高温にさらされた場合、外層から内層にAlの拡散が起こり、内層の耐酸化性を向上することができる。Al拡散のための熱処理は、上記ロウ接合のための熱処理によって代用しても良い。また、触媒担体として使用する際にハニカム体が高温雰囲気にさらされるが、使用時の高温雰囲気でAlが十分に拡散する場合には、Al拡散のための処理を特別に行わなくても良い。

[0034]

本発明の金属箔の厚さは、排ガスの圧力損失を抑え、浄化効率を上げるためには 60μ m以下とすると好ましい。金属箔の厚さが薄いほどその効果は向上するが、 10μ m未満ではかえって加工工程が複雑になり、コスト増となるので下限を 10μ mとする。

[0035]

次に、第2の目的を達成するための本発明について説明する。

[0036]

[0037]

次に、本発明の外層となる金属膜の具備すべき特性、金属膜の形成方法について説明する。

[0038]

外層となる金属膜は、内層中にAlを拡散する際に金属箔中の厚さに応じて濃度が一定になるように、金属膜厚さを均一にするのが好ましい。例えば、金属膜

の最大厚さと最小厚さの差が、最大厚さの1/3以下とすることが重要である。 膜厚の不均一性から拡散後における金属箔中のA1量が不均一となり、触媒担体 として使用中にA1量の少ない金属箔の部位が選択的に酸化されA12O3が形成 され、これが脱離してハニカム体の崩壊につながったり、A1量の多い部位では 変形が激しくなり担体形状を維持できなくなる場合がある。この点は、外層中の A1が拡散して金属箔中のA1濃度が厚み方向に均一になったとしたときの金属 箔中のA1濃度の範囲として規定することもできる。即ち、A1均一拡散後の金 属箔中のA1濃度が6~10質量%の範囲にあれば、A1不足によるハニカム体 の崩壊も発生せず、A1過剰による変形も発生しない。

[0039]

金属箔外層の金属膜の生成は、例えば真空蒸着、イオンプレーティング、スパッタリング、CVDといったドライプロセスが有効である。これらの方法は、金属膜の様々な組成を高純度で生成でき、膜厚の制御も正確である。金属ハニカム体は、本発明の複層金属箔であって、平板形状の金属箔と波板形状の金属箔を交互に積層して形成される。波板形状の金属箔は、複層構造の平板形状金属箔を波板形状に加工して形成することもでき、あるいは単層のステンレス鋼箔を波板形状に加工してから外層の金属膜を被覆することとしても良い。

[0040]

【実施例】

表1に本発明例および比較例をまとめた。金属ハニカム体の断面模式図を図1に示す。ハニカム体を形成する金属箔は、いずれも外層4、内層3、外層4の3層から構成される複層構造の金属箔であり、波板金属箔2と平板金属箔1が交互に積層されている。No.1~10が本発明例で、No.11~15が比較例である。内層3となるベース基材、外層4となる金属膜の生成装置、性能劣化評価方法は本発明例、比較例とも共通である。

[0041]

[0042]

波板金属箔は、平板金属箔に金属膜を被覆後、波板金属箔の山の部分と谷の部分が同じ間隔になるように一定の周期で表面に凹凸のあるロールで連続加工して形成した。断面でみると山と谷が周期的にみられる。ここで、山と山、あるいは谷と谷の間隔をピッチと呼び、山と山を結ぶ面と谷と谷を結ぶ面の間隔を高さと呼ぶことにする。加工された波板金属箔は、ピッチ5mm、高さ2.5mmであった。金属ハニカム体は、金属膜を被覆した平板と上記波板を交互に積層し、これを巻いて作成した。本発明例、比較例とも、ハニカム加工は問題なく可能であった。作成したハニカムは、外径100mm、高さ110mmとなった。

[0043]

以上のように形成されたハニカム体を 0.1 P a 以下、500 $\mathbb C$ 、2 時間で拡散熱処理をした。熱処理の目的は、内層と外層との密着性確保、応力緩和のためのものである。処理後の、A 1 および F e 質量%を E P M A で調べ表 1 に示した。外層は、表面から $0\sim 2$ μ m までの平均値、内層は表面から $3\sim 1$ 7 μ m の平均値を示した。表面から 2 μ m の厚さは、箔全体の厚さの約 1 1 0 である。この熱処理では、内層から外層への F e の拡散はほとんど進行していない。また、熱処理後の金属箔表面の酸化膜厚は 0.1 μ m 以下程度であった。

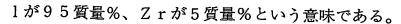
[0044]

【表1】

No 外層組成(質量%	外層組成(質量	雪組成(質量	成(質量	(%		内層約	内層組成(質量%)	最外層金	口户付け	耐酸化	24 11 11 4°	ウオッシュコート	1 1
Al Fe その他 Cr Al	Fe その他 Cr	その他 Cr	౮		Al		その他	属膜有無	扣	試驗	争行在部一	γ - Al ₂ O ₃ 量	比表面積
1 50 50 20.0 5.0 TiC	50 20.0 5.0	20.0 5.0	20.0 5.0	5.0		Tic	Ti0.05,REM0.08	なし	0	0	0		
2 75 25 20.0 7.2 Ti0	25 20.0 7.2	20.0 7.2	20.0 7.2	7.2		Tio	Ti0.05,REM0.08	有り	∇	0	0	◁	0
3 60 30 Ce10 20.0 5.0 Ti0	30 Ce10 20.0 5.0	Ce10 20:0 5.0	Ce10 20:0 5.0	5.0		<u>1</u>	Ti0.05,REM0.08	有り	0	0	0	0	0
4 75 23 Zr1, Y1 20.0 7.2 Ti0	23 Zr1, Y1 20.0 7.2	20.0 7.2	20.0 7.2	7.2		T:0	Ti0.05,REM0.08	有り	◁	0	0	0	0
5 50 38 Zr10, La2 20.0 5.0 Tio.	38 Zr10, La2 20.0 5.0	20.0 5.0	20.0 5.0	5.0	_	Tio.	Ti0.05,REM0.08	有り	0	0	0	0	0
6 45 50 Zr5 20.0 5.0 Ti0.0	50 Zr5 20.0 5.0	20.0 5.0	20.0 5.0	5.0	$\overline{}$	Ti0.	Ti0.05,REM0.08	有り	0	⊲	0	0	0
7 47 33 Ta10, La10 20.0 5.0 Ti0.	33 Ta10, La10 20.0 5.0	Ta10, La10 20.0 5.0	Ta10, La10 20.0 5.0	20.0 5.0		Tio.	Ti0.05,REM0.08	有り	0	◁	0	0	0
8 68 32 20.0 6.3 Ti0.0	32 20.0 6.3	20.0 6.3	6.3	6.3	$\overline{}$	Ti0.0	Ti0.05,REM0.08	有り	0	0	0	◁	0
9 44 53 Sr3 20.0 5.0 Ti0.0	53 Sr3 20.0 5.0	Sr3 20.0 5.0	Sr3 20.0 5.0	5.0		Ti0.	Ti0.05,REM0.08	有り	0	◁	0	0	0
10 64 22 Cr14 20.0 5.1 Tio.	22 Cr14 20.0 5.1	Cr14 20.0 5.1	Cr14 20.0 5.1	5.1		Ti:	Ti0.05,REM0.08	有り	0	0	0	◁	0
11 15 83 Ni2 20.0 5.0 Ti0.	83 Ni2 20.0 5.0	Ni2 20.0 5.0	Ni2 20.0 5.0	5.0	_	T:0	Ti0.05,REM0.08	有り	0	×	◁	⊲	◁
12 30 52 Zr18 20.0 5.0 Ti0.	52 Zr18 20.0 5.0	20.0 5.0	20.0 5.0	5.0	_	Tio.	Ti0.05,REM0.08	有り	0	×	◁	◁	×
13 65 0.5 Cr29, V5.5 20.0 5.0 Ti0.	0.5 Cr29, V5.5 20.0 5.0	5 20.0 5.0	5 20.0 5.0	5.0	$\overline{}$	T:0	Ti0.05,REM0.08	有り	×	0	×	×	×
14 99 0.5 Cr0.5 20.0 6.9 Tio.	0.5 Cr0.5 20.0 6.9	Cr0.5 20.0 6.9	Cr0.5 20.0 6.9	6.9		13	Ti0.05,REM0.08	有り	×	0	◁	×	×
15 35 20 Mo45 20.0 5.0 Ti0.0	20 Mo45 20.0 5.0	20.0 5.0	20.0 5.0	5.0	-	100	Ti0.05,REM0.08	有り	×	×	◁	٥	⊲

[0045]

表1で、金属膜組成は質量%で示した。例えば、A1:95, Zr:5は、A



[0046]

外層の組成は表1に示すように、本発明例N o. $1\sim10$ はいずれも外層中の A l、F e 含有量が本発明範囲内であり、N o. $3\sim7$ 、9 は外層中に第2 の目的を達成するための元素を含有するものである。比較例1 l、1 2、1 5 は外層中の 1 含有量が不足し、比較例1 o. 1 3、1 4 は外層中の1 e 含有量が不足する。

[0047]

[0048]

この金属ハニカム体内にウォッシュコートを約0.1mm程度の厚さになるようにコーティングし、その後、Pt-Rh-Pdの貴金属触媒を担持した。ウォッシュコートの濡れ性は、実施例、比較例とも、外層を有しないステンレス鋼箔そのものを用いたハニカム体より良好で、均一な被覆が可能であった。

[0049]

触媒担体の性能劣化評価は、上記触媒担持金属ハニカム体を触媒担体として使って、ガソリンエンジンベンチ試験で比較した。触媒担体入口温度を800 \mathbb{C} \pm 50 \mathbb{C} とし、100 時間運転後の浄化性能、ウォッシュコートの特性を調査した。浄化性能は、排ガス中の \mathbb{C} $\mathbb{$

[0050]

金属膜を被覆した金属箔の耐酸化試験は、大気中1150℃で24時間焼成した時のA1含有量をEPMAで調べ、A1含有量が5.0質量%以上を○、1.0質量%以下を×、それ以外を△とした。この残A1量が少ないほど、金属箔の質量増加が大きい傾向だった。

[0051]

本発明例No. 1~5、8、10は、耐酸化試験、浄化性能とも良好な結果を示し、ウォッシュコートの性状の比表面積の減少が少なく良好である。本発明例No. 6、7、9は、外層金属膜中のA1量が比較的少なかったため、耐酸化試験の結果は最良とはならなかったが、添加元素の効果でウォッシュコートの変態制御や比表面積の維持効果が現れ、浄化性能は良好な結果を示したものと思われる。

[0052]

比較例No. 11、12は、外層金属膜のA 1量が不足し、耐酸化性の問題がみられた。比較例No. 13、14は、外層金属膜中のA 1量は十分で耐酸化性はあるが、Fe含有量が不足したためにロウ付け性に問題があった。高融点Ni-A 1合金、Ni-A 1-Cr合金が生成し、接合できなかった。比較例No. 15は、外層金属膜中のA 1が不足し、さらに添加元素が適当でなかったために、耐酸化性、浄化性能とも実用レベルではない。

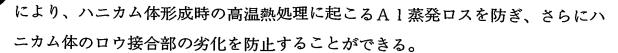
[0053]

本発明例 $No.1\sim10$ のように、外層金属膜の厚さと組成を適正化することで、ウォッシュコートの形態を良好に維持し、耐酸化特性、浄化性能に優れた金属ハニカム体が得られることがわかった。これらの金属膜が被覆された金属箔は、波板形状の加工性も問題なく、ロウ付け性も良好で、量産可能なことが確認された。

[0054]

【発明の効果】

本発明は、A 1 含有量が高く耐酸化性の優れたハニカム体を製造するために使用することのできる金属箔において、内層はステンレス鋼、外層はA 1 : 4 0 質量%以上、F e : 1 質量%以上を含む金属膜である複層構造の金属箔とすること



[0055]

本発明は、外層が、Ca、Sr、Y、Zr、Ba、La、Mg、Ce、Hf、 又はTaの1種又は2種以上を含有することにより、ウォッシュコートの担持性 、高温安定性、酸素貯蔵効果に有効な金属箔とすることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】

本発明の金属箔を用いてなるハニカム体の断面構造を示す部分図である。

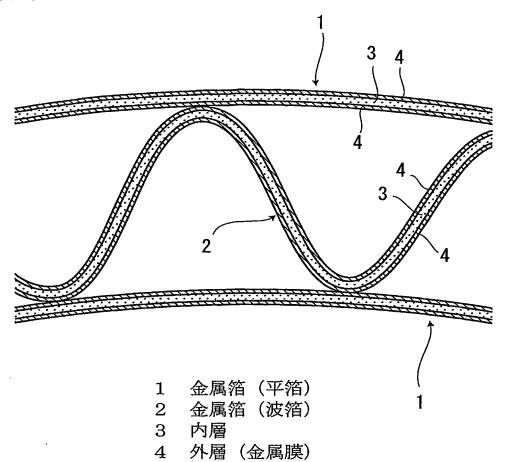
【符号の説明】

- 1 金属箔 (平箔)
- 2 金属箔 (波箔)
- 3 内層
- 4 外層(金属膜)



【書類名】 図面

【図1】





【要約】

【課題】 A1含有量が高く耐酸化性の優れたハニカム体を製造するために使用することのできる金属箔であって、ハニカム体形成時の高温熱処理に起こるA1蒸発ロスを防ぎ、さらにハニカム体のロウ接合部の劣化を防止するができ、ウォッシュコートの性能を向上させることのできる金属箔を提供する。

【解決手段】 複層構造の金属箔であって、内層 3 はC r : 1 5. 0 \sim 2 5. 0 質量%、A 1 : 0 . 5 \sim 8. 0 質量%を含むステンレス鋼であり、外層 4 はA 1 : 4 0 質量%以上、F e : 1 質量%以上を含む金属層であり、外層 4 の厚さが金属箔全体の厚さの1/5 0 \sim 1/5 であることを特徴とする金属箔。外層のさらに外側に、最外層としてF e : 2 0 質量%以上を含む金属膜を有する。表面の酸化膜厚が 1 . 0 μ m以下である。外層 4 が、C a 、S r 、Y 、Z r 、B a 、L a 、M g 、C e 、H f 、V は T a o 1 種V は 2 種以上を含有する。

【選択図】 図1





特願2002-336051

出願人履歴情報

識別番号

[000006655]

1. 変更年月日 [変更理由]

1990年 8月10日 新規登録

住 所 氏 名

東京都千代田区大手町2丁目6番3号

新日本製鐵株式会社